**BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM MÔN HÓA HỌC 8**

**BÀI 24: TÍNH CHẤT CỦA OXI**

**Câu 1:**  Đâu là phương trình đúng?

**A.**  H2+ O2  → H2O **B.**  S + O2  → SO2 **C.** 2C +  O2  → CO2 **D.**   P + O2 → P2O3

**Câu 2:**  Đốt cháy 3,1g photpho trong bình chứa oxi tạo ra điphotpho pentaoxit. Tính khối lượng oxit thu được

**A.** 1,3945g **B.** 14,2g **C.** 1,42g **D.** 7,1g

**Câu 3:**  Tính thể tích khí oxi phản ứng khi đốt cháy 3,6g C

**A.** 0,672 lít **B.** 67,2 lít **C.** 6,72 lít **D.** 0,0672 lít

**Câu 4:**  Cháy mạnh, sáng chói, không có khói là hiện tượng của phản ứng

**A.**  C+ O2 → CO2 **B.** 3Fe+ 2O2 → Fe3O4

**C.** 2Cu+ O2 → 2CuO **D.** 2Zn+ O2 → 2ZnO

**Câu 5:**  Cháy mạnh trong oxi với ngọn lửa sáng chói, tạo ra khói trắng dày đặc bám vào thành lọ dưới dạng bột hòa tan được nước là phản ứng

**A.** 4P + 5O2 → 2P2O5 **B.**  P + O2 → P2O3 **C.** S + O2 → SO2 **D.** 2Zn + O2 →2 ZnO

**Câu 6:**  Cho 0,56g Fe tác dụng với 16 g oxi tạo ra oxit sắt từ. Tính khối lượng oxit sắt từ và cho biết chất còn dư sau phản ứng

**A.** Oxi dư và m = 0,67 g **B.** Fe dư và m = 0,774 g

**C.** Oxi dư và m = 0,773 g **D.** Fe dư và m = 0,67 g

**Câu 7:**  Đâu là tính chất của oxi

**A.** Không màu, không mùi, ít tan trong nước **B.** Không màu, không mùi, tan nhiều trong nước

**C.** Không màu, có mùi hắc, ít tan trong nước **D.** Màu trắng, không mùi, tan nhiều trong nước

**Câu 8:**  Tính chất nào sau đây oxi không có

**A.** Oxi là chất khí **B.** Trong các hợp chất, oxi có hóa trị 2

**C.** Tan nhiều trong nước **D.** Nặng hơn không khí

**Câu 9:**  Khí oxi nặng hơn không khí bao nhiêu lần

**A.** 1,1 lần **B.** 0,55 lần **C.** 0,90625 lần **D.** 1,8125 lần

**Câu 10:**  Chọn đáp án đúng

**A.** Oxi không có khả năng kết hợp với chất hemoglobin trong máu

**B.** Khí oxi là một đơn chất kim loại rất hoạt động

**C.** Oxi nặng hơn không khí **D.** Oxi có 3 hóa trị

**Câu 11:**  Cháy trong oxi với lửa nhỏ có màu xanh nhạt, cháy trong không khí mãnh liệt hơn là hiện tượng của phản ứng

**A.** 2S + 3O2 → 2SO3 **B.**  S + O2 → SO2 **C.**  P + O2 → P2O5 **D.**  P + O2 →P2O5

**Câu 12:**  Trong 16g khí oxi có bao nhiêu nguyên mol nguyên tử oxi và bao nhiêu mol phân tử oxi?

**A.** 1 mol nguyên tử oxi và 1 mol phân tử oxi **B.** 1 mol nguyên tử oxi và 0,5 mol phân tử oxi

**C.** 0,5 mol nguyên tử oxi và 1 mol phân tử oxi **D.** 0,5 mol nguyên tử oxi và 0,5 mol phân tử oxi

**Câu 13:**  Tỉ khối hơi của oxi với nitơ là:

**A.** 1,12 **B.** 1,13 **C.** 1,14 **D.** 1,15

**Câu 14:**  Người ta thu khí oxi bằng cách đẩy nước là nhờ dựa vào tính chất.

**A.** Khí oxi tan trong nước **B.** Khí oxi ít tan trong nước

**C.** Khí oxi khó hóa lỏng **D.** Khí oxi nhẹ hơn nước

**Câu 15:**  Chọn đáp án đúng

**A.**  CH4 + O2 → 2CO2 + H2O **B.** 2C2H2 +5O2→ 4CO2 + 2H2O

**C.**  Ba + O2 → BaO **D.** 2KClO3 → 2KCl + O2

-**ĐÁP ÁN**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | B | 6 | C | 11 | A |
| 2 | D | 7 | A | 12 | B |
| 3 | C | 8 | C | 13 | C |
| 4 | B | 9 | A | 14 | B |
| 5 | A | 10 | C | 15 | B |